BEST AVAILABLE COPY

RESULT LIST

I result found in the Worldwide database for:

JP7149896 (priority or application number or publication number)
(Results are sorted by date of upload in database)

1 PRODUCTION OF POLYAMIC ACID SOLUTION

Inventor: NANAI HIDETOSHI; MOROI HAGAHIRO; (+3)

EC:

Applicant: CENTRAL GLASS CO LTD

Inc: CU8G73/10; CU8G73/00; (IPC1-7): C08G73/10

Publication info: JP7149696 - 1995-06-13

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

BEST AVAILABLE COPY

PRODUCTION OF POLYAMIC ACID SOLUTION

Publication number: JP7149896 Publication date: 1995-06-13

Inventor: NANAI HIDETOSHI; MOROI NAGAHIRO; TAKAHASHI HIROSHI;

HASEGAWA SEIJI; MARUTA TOSHIMICHI

CENTRAL GLASS CO LTD

Classification:

-international: C08G73/10; C08G73/00; (IPC1-7): C08G73/10

- european:

Application number: JP19930301481 19931201 Priority number(s): JP19930301481 19931201

Report a data error here

Abstract of JP7149896

PURPOSE:To obtain a highly concentrated, highly viscous and homogeneous polyamic acid solution by simple operation using simple apparatus and free from foam grasping, useful as, e.g. a raw material for polyimides, by mixing and reading a tetracarboxytic acid component and diamine component and a solvent through autorotation/revolution centrifugal mixing process. CONSTITUTION:A solution prepared by mixing a tetracarboxytic acid component (e.g. pyromellitic dianthydride) and a diamine component (e.g. 2,2'-bis(trifluoromethy)-4,4'-diaminodiphenyl] and a solvent (e.g. gamma-butylolactone) to effect reaction is fed into an autorotation/revolution centrifugal mixer where the solution is rapidly agitated and polymerized at room temperature, thus the highly concentrated, highly viscous and homogeneous polyamic acid solution is obtained by simple operation using simple apparatus. This solution is free from foam grasping and useful as a procursor for polyimides.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

引用文献 2

(19)日本国特新庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A)

庁内整理番号

(11)特許出顧公開番号

特開平7-149896

(43)公開日 平成7年(1995)6月13日

(51) Int.Cl.*

鐵別配号

FΙ

技術表示箇所

COBG 73/10

NTF

審査請求 未請求 請求項の数2 OL (全 6 頁)

(21)出顯番号	特顧平5-301481	(71) 出顧人 000002200
		セントラル硝子株式会社
(22) 出顧日	平成5年(1993)12月1日	山口県宇部市大宇神宇部5253番地
		(72) 発明者 七井 秀寿
		埼玉県川麓市今福中台2805番地 セントラ
		ル硝子株式会社東京研究所内
		(72)発明者 諸井 長広
		埼玉県川越市今福中台2805番地 セントラ
		ル硝子株式会社東京研究所内
		(72)発明者 高機 宏
		埼玉県川館市今福中台2805番地 セントラ
		ル硝子株式会社東京研究所内
		(74)代理人 弁理士 坂本 柴一
		最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 ポリアミド酸溶液の製造方法

(57)【要約】

【目的】 簡単な装置を用いた簡単な操作により、均一 なしかも泡の噛み込みのない高濃度かつ高粘度のポリア ミド酸溶液を製造する方法を提供する。

【構成】 テトラカルボン酸成分とジアミン成分と溶媒 を混合・反応させてポリアミド酸溶液を製造する方法に おいて、自公転遠心式混合方法により混合する。

特開平7-149896

(2)

【特許請求の範囲】

【請求項1】 テトラカルボン酸成分とジアミン成分と 溶媒を混合・反応させてポリアミド酸溶液を製造する方 法において、自公転遠心式混合方法により混合すること を特徴とするポリアミド酸溶液の製造方法。

1

【請求項2】 テトラカルボン酸成分溶液とジアミン成 分溶液を混合・反応させてポリアミド酸溶液を製造する 方法において、自公転還心式混合方法により混合することを特徴とするポリアミド酸溶液の製造方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、ポリイミドの前駆体として有用なポリアミド酸溶液の製造方法に関し、さらに詳しくは高粘度のポリアミド酸溶液に好適な製造方法に関する。

[0002]

【従来の技術】ポリイミドは耐熱性、機械的強度に優れる樹脂として、エレクトロニクス、電気、光学用途の材料として広く使用されている。ポリイミドは通常、テトラカルボン酸の反応性誘導体とジアミンを反応させて得られるポリアミド酸を加熱脱水閉環させることにより製造される。テトラカルボン酸の反応性誘導体およびジアミンは常温において固体である場合には、それぞれの成分をあらかじめ溶媒に溶解したうえで混合・反応するのが反応操作を容易にするので、この様な方法で実施されることが多い。

【0003】テトラカルボン酸の反応性誘導体およびジアミンをNーメチルピロリドンなどのアミド系溶媒の存在下に混合・反応を行うと反応初期に固体が析出し、攪拌すると時間の経過とともに均一なポリアミド酸溶液が 30 得られ、これを150℃以上で行えば縮合反応が逐次的に起こりポリイミドが得られる。

【0004】ポリアミド酸溶液の粘度は分子構造、重合度、濃度により0.1~100000ポイズあるいはそれ以上の広範囲にわたるが、特に薄膜のコーティング材として使用する以外の用途においては、できるだけ高濃度のものが望ましい。

【0005】ところが、高濃度のポリアミド酸は一般的 に高粘度であり、反応途中において提拌・混合が困難に なることがあり、反応原料の選択、反応原料の前処理、 混合、攪拌についての装置および操作に関して種々の工 夫がなされている。

【0006】例えば、テトラカルボン酸二無水物を予め 水あるいはアルコールなどで一部加水分解またはエステ ル化して生成するポリアミド酸溶液の粘度を低下させる 方法が知られている。また、ジアミン溶液にテトラカル ボン酸を添加する速度をコントロールすることで急激に な粘度の上昇を避ける方法がとられる。あるいは、連続 外理特質を使用し、その際、輸力な前断力をえるために いる。

[0007]

【発明の解決しようとする課題】テトラカルボン酸二無水物を予め水あるいはアルコールなどで一部加水分解またはエステル化することによりポリアミド酸溶液の粘度を低下させる方法は、余分な操作が加わり経済上不利である。

【0008】ジアミン溶液にテトラカルボン酸を添加する速度をコントロールするには特別な調節装置と添加に 長時間を要するという問題点がある。また、連続装置では単一のポリアミド酸の製造を行うには好ましいが、エレクトロニクス用に要求される多種類の品種を製造するには、品種変更に伴う装置の洗浄、調整などが煩雑であり必ずしも望ましいものではない。

【0009】さらに、厚膜コーディング用あるいは層間 絶縁膜用などに望ましい高粘度のポリアミド酸を製造す る場合、テトラカルボン酸の反応性誘導体およびジアミンを混合した時に一旦生成する固体の溶解均一化には大きな駆動力の慢拌機を必要とし、均一な溶液を得るためには慢拌羽根型の攪拌機では特殊な羽根の形状を要し、また、この様な攪拌においては得られるポリアミド酸溶液は均一にはなりにくく、さらに、空気との界面から空気の泡を噛み込みので、得られたポリアミド酸溶液から形成された膜は散乱が増加するので光学用途に適さず、 耐電圧が低下するので電気・エレクトロニクス用途に不適当であるなどの種々の問題点がある。

【0010】本発明では、簡単な装置を用いた簡単な操作により、均一なしかも泡の噴み込みのない高濃度かつ高粘度のポリアミド酸溶液を製造する方法を提供する。 【0011】

【課題を解決するための手段】本発明者らは、テトラカ ルボン酸の反応性誘導体およびジアミンを混合してポリ アミド酸を製造する方法に関する均一性および泡のかみ こみの問題を解決するために、あらかじめテトラカルボ ン酸成分、ジアミン成分を混合溶解した溶液をそれぞれ 闘製し、これら各成分溶液がほぼ当量となるように容器 に秤取された場合の各成分溶液の挙動を観察したとこ ろ、高濃度のテトラカルボン酸溶液、特にテトラカルボ ン酸とジアミンからなるオリゴマー溶液とジアミン溶液 は、これら溶液の粘度差からすみやかには混和せず、低 溶液粘度のまま二相分離することが認められ、これを攪 拌羽根を具えた提拌機により攪拌すると泡の噛み込みが 著しいことが分かった。そこで、この二層に分離した混 合液を自公転遠心方式により急速に均一混合することに より重合させると、泡の噛みこみのない高粘度で均質な 溶液が、簡便に得られることが見出された。

【0012】すなわち、本発明は、テトラカルボン酸成分とジアミン成分と溶媒を混合・反応させてポリアミド

(3)

特別平7-149896

リアミド酸溶液を製造する方法において、自公転遠心式 混合方法により混合することを特徴とするポリアミド酸 溶液の製造方法である。

【0013】テトラカルボン酸成分溶液は、テトラカル ボン酸成分を溶媒に溶解したものである。溶媒は特に限 定されず、N-メチルピロリドン、N, N-ジメチルホ ルムアミド、N, Nージメチルアセトアミド等のアミド 系容媒、γープチロラクトン、αーメチルーγープチロ ラクトン、γーバレロラクトン、δーバレロラクトン、 y ーカプロラクトン、ε ーカプロラクトンなどのラクト ン類、エチレンカーボネート、プロピレンカーボネート などのカーボネート類、、酢酸ブチル、エチルセロソル ブアセテート、ブチルセロソルブアセテートなどのエス テル類、ジブチルエーテル、ジエチレングリコールジメ チルエーテル、トリエチレングリコールジメチルエーテ ルなどのエーテル類、メチルイソプチルケトン、シクロ ヘキサノン、アセトフェノンなどのケトン類、ブタノー ル、オクタノール、エチルセロソルブなどのアルコール* *類を始め、鎖状または環状の尿素系、スルフォキシド 系、スルフォン系、炭化水素系、ハロゲン系溶媒などを あげることができる。

【0014】テトラカルボン酸成分は、実質的にテトラ カルボン酸として反応性を有すればよく、テトラカルボ ン酸の二無水物、エステル、酸ハロゲン化物などの誘導 体またはジアミンなどとのオリゴマーである。このよう なテトラカルボン酸としては、とくに限定する必要はな く、下記一般式

[0015]

【化1】

【0016】 (R' は4価の有機基である。) で表され るものであればよい。R'は、例えば、

[0017]

【化2】

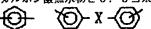




【0018】 (Xは単結合、-O-、-S-、-C(= $O) - (-S (=O) - (CH_1)_2 - (-C (CH_2)_2 - (-C (CH$ F,),-である。環炭素に結合する水素原子は、任意に アルキル基、例えば、メチル基、エチル基、iープロピ ル基、nープロピル基、プチル基などまたはフルオロア ルキル基、例えば、トリフルオロメチル基、ペンタフル オロエチル基などで置換されていてもよい。)で表され るものが好適に使用できる。

【0019】具体的には、ベンゼンテトラカルボン酸、 例えば、ピロメリット酸、トリフルオロメチルベンゼン テトラカルボン酸、ピストリフルオロメチルベンゼンテ トラカルボン酸、ジフルオロベンゼンテトラカルボン 酸、およびピフェニルテトラカルボン酸、ターフェニル テトラカルボン酸、ペンソフェノンテトラカルボン酸、 ヘキサフルオロイソプロピリデンジフタル酸、オキシジ フタル酸、シクロブタンテトラカルボン酸、ビシクロ (2, 2, 2)オクト-7-エン-2, 3, 5, 6-テトラカルボン酸など を例示することができる。

【0020】また、テトラカルボン酸無水物と0.5当※40



【0023】 (Xは単結合、−O−、−S−、−C (= O) -, -S (=O) -, -C (CH₃) $_{2}$ -, -C (C F,) 1-である。環炭素に結合する水素原子は、任意に アルキル基、例えば、メチル基、エチル基、iープロピ ル基、カープロビル基、ブチル基などまたはフルオロア

※ 量未満の水、アルコールあるいはジアミンから得られる 反応生成物もテトラカルボン酸成分として使用でき、水 またはアルコールとの反応生成物は高濃度溶液における 重合度および粘度調整に有用であり、0.5当量未満の ジアミンとから得られるオリゴマー化テトラカルボン酸 無水物およびその水またはアルコールとの反応生成物 は、テトラカルボン酸成分の高濃度低粘度溶解に有用で ある。さらに、オリゴマー化テトラカルボン酸成分は5 0~100℃で1時間程度クッキング処理することによ り重合度を調整することも可能である。

【0021】ジアミン成分溶液は、ジアミンの1種類以 上を含む溶液であり、ジアミンの種類はとくに限定する 必要はないが、一般式

 $H_1 N - R^2 - NH_2$

(R² は2価の有機基である。) で表されるものが使用 できる。R'は、例えば、

[0022]

【化3】



るものが好適に使用できる。

【0024】具体的には、o-, m-, p-フェニレン ジアミン、2, 4ージアミノトルエン、2, 5ージアミ ノトルエン、2,4-ジアミノキシレン、2,4-ジア ミノジュレン、ジメチル4,4'ージアミノジフェニ

6124553801

(4)

4'ージアミノジフェニル、4,4'ージアミノジフェ ニルメタン、4,4'ージアミノジフェニルエーテル、 3, 4'ージアミノジフェニルエーテル、4, 4'ージ アミノジフェニルスルフォン、3,3'ージアミノジフ ェニルスルフォン、4, 4'ージアミノベンソフェノ ン、3,3'ージアミノベンゾフェノン、1,3ービス (3-アミノフェノキシ) ベンゼン、1, 3-ビス(4 ーアミノフェノキシ) ベンゼン、1, 4ーピス (4ーア ミノフェノキシ) ベンゼン、4,4'ービス(4ーアミ ノフェノキシ) ビフェニル、ビス(4-(3-アミノフ 10 ェノキシ) フェニル) スルフォン、ピス(4-(4-ア ミノフェノキシ) フェニル) スルフォン、2,2ーピス (4-(4-アミノフェノキシ) フェニル) プロパン、 2, 2-ピス (4-(4-アミノフェノキシ) フェニ ル) ヘキサフルオロプロバン、2, 2-ピス(4-(3 ーアミノフェノキシ) フェニル) プロパン、2, 2ービ ス (4-(3-アミノフェノキシ) フェニル) ヘキサフ ルオロプロパン、2, 2ービス(4ー(4ーアミノー2 ートリフルオロメチルフェノキシ)フェニル) ヘキサフ ルオロプロパン、2, 2-ビス(4-(3-アミノー5 20 ートリフルオロメチルフェノキシ) フェニル) ヘキサフ ルオロプロパン、2,2ービス(4ーアミノフェニル) ヘキサフルオロプロパン、2,2-ビス(3-アミノフ ェニル) ヘキサフルオロプロパン、2, 2ービス(3-アミノー4ーヒドロキシフェニル) ヘキサフルオロプロ パン、2, 2ービス(3ーアミノー4ーメチルフェニ ル) ヘキサフルオロプロパン、4, 4'ービス(4ーア ミノフェノキシ) オクタフルオロビフェニル、4,4' ージアミノベンズアニリド、2,2'-ビス(トリフル オロメチル) ジアミノジフェニル3, 5ージアミノベン 30 ソトリフルオリド、2,5-ジアミノペンゾトリフルオ リド、3, 3'ービストリフルオロメチルー4, 4'ー ジアミノビフェニル、3、3'ーピストリフルオロメチ ルー5, 5'ージアミノピフェニル、ピス(トリフルオ ロメチル) -4, 4' -ジアミノジフェニル、ピス(フ ッ素化アルキル) -4, 4' -ジアミノジフェニル、ジ クロロー4、4'ージアミノジフェニル、ジブロモー 4, 4'ージアミノジフェニル、ピス(フッ素化アルコ キシ) -4, 4' -ジアミノジフェニル、ジフェニルー 4, 4'ージアミノジフェニル、4, 4'ーピス(4- 40 アミノテトラフルオロフェノキシ) テトラフルオロベン ゼン、4,4'ービス(4ーアミノテトラフルオロフェ ノキシ) オクタフルオロビフェニル、4,4'ービナフ チルアミン等が例示できる。

【0025】また、その他のジアミンとして、各種の機 能を付与する目的で使用するジアミンを併用することも 可能である。例えば、基板との接着性を改良する目的 で、一般式

特開平7-149896

$$H_{1}N-R^{2}$$
 $\xrightarrow{CH_{1}}$ $\xrightarrow{CH_{2}}$ $\xrightarrow{CH_{3}}$ $\xrightarrow{CH_{3}}$ $\xrightarrow{CH_{3}}$ $\xrightarrow{CH_{3}}$

【OO27】(R'、R'は互いに同一かまたは異なる炭 素数1~10のアルキレン基もしくは置換基を有するこ ともある2価の芳香族基であり、pは1~50の整数で ある。) で表されるシロキシジアミンを上記ジアミンと 併用することなどが挙げられる。

【0028】シロキシジアミンとしては特に限定されな いが、例えば、1, 3ーピス (3ーアミノプロピル) -1, 1, 2, 2-テトラメチルジシロキサン、1, 3-ピス (3ーアミノブチル) ー1, 1, 2, 2ーテトラメ チルジシロキサン、ピス(4ーアミノフェノキシ)ジメ チルシラン、1、3ーピス(4ーアミノフェノキシ)テ トラメチルジシロキサン等を例示できる。

【0029】また、本発明において製造するポリアミド 酸は、ポリアミド酸溶液、ポリアミド酸、ポリイミドま たはそれらの取扱もしくは処理もしくは物性を改良する 目的で各種の化合物を共重合させまたは転化することが できる。例えば、基板に塗布し焼成して被膜を形成した ときに基板との接着性または基板との間の応力を低減さ せるために、マレイミド化合物を共重合させることがで

【0030】マレイミド化合物としては、ビスマレイミ ドが好ましく、2, 2'ーピス(4ーマレイミドフェニ ル) ヘキサフルオロプロパン、2, 2'ービス(4-(4ーマレイミドフェノキシ) フェニル) ヘキサフルオ ロプロパン、2、2'ーピス(4-(2-トリフルオロ メチルー4ーマレイミドフェノキシ) フェニル) ヘキサ フルオロプロパン、4.4'ーピス(4ーマレイミドフ ェノキシ) オクタフルオロピフェニル、4, 4' ービス マレイミドジフェニルメタン、4, 4'ービスマレイミ ドジフェニルエーテル、4,4'ーピスマレイミドベン ズアニリド、2, 2'ーピス(4ー(4ーマレイミドフ ェノキシ) フェニル) プロパン等を挙げることができ

【0031】本発明における自公転遊心式混合方法は、 容器の自転による内容物の攪拌と同時に公転による遠心 力を付加することよりなる混合方法である。本発明にお ける自公転遣心式混合方法に適する装置は、例えば、特 開昭63-310629号明細書に記載された回転式混 和機を挙げることができ、また、市販されている装置と しては、例えば、(株)アイ・ケイ・エス製のSNB-350を挙げることができるが、これらに限られるもの ではない。

【0032】本発明においては、自転と公転を同時に行

(5)

特開平7-149896

けることが少ないという特徴を有している。

【0033】すなわち、本発明の方法は、自転、公転を被処理物に同時に作用させることを特徴とするが、自転による攪拌のみをあらかじめ行い、ついで公転による脱泡処理を行うことも可能であるが、同時に処理する方法と比較して好ましくない。この場合、攪拌は容器自体の回転による攪拌、また、公転は、遠心沈降機などの方法に代えることができる。

【0034】自転は、容器の中心線を回転軸と合致させ 0.1~5000rpmの回転を容器に与えることで行 10 われるが、その方法は特に限定されない。例えば、公転 する基板上に設けられた回転機による方法、公転用回転 機または独立の回転機からプーリー、歯車などの回転力 伝達装置を介する方法により自転を行うことができる。 また、公転は容器の重心を通らない線を回転軸とする 1~5000rpmの回転により行われる。自転が 0.1 r p m以下では攪拌の効果が低く、攪拌に要する 時間が長くなり実用的ではなく、5000гpm以上で は安定的に回転を維持することが困難でありいずれも好 ましくない。また、公転が0.1 г р m 以下では充分な 20 遠心力が容器の内容物に懸からず得られたポリアミド酸 には泡が噛み込まれ、5000rpm以上では安定的に 回転を維持することが困難でありいずれも好ましくな ٧\°

【0035】自転軸と公転軸は平行であっても、平行でなくても良く、したがって、互いになす角度は任意であるが、好ましくは容器は公転の中心方向に傾き、公転面と自転軸とがなす角度は10~80度であり、より好ましくは30~60度であるが、通常45度程度で行う。

以下に実施例をもって本発明を説明するが、これらの 30 酶様に限定されるものではない。

[0036]

【実施例】

実施例1

温度計、撹拌装置、還流コンデンサー、窒素導入管を具えたガラス製4ツロセパラブルフラスコに225.49 g (0.704mol)の2,2'ービス(トリフルオロメチル)ー4,4'ージアミノジフェニル(以下、「ABL」という。)、399.32g(1.8307mol)のピロメリット酸二無水物(以下、「PMDA」という。)、147.4741g(0.1735mol)の2,2'ービス(4ー(4ーマレイミドー2ートリフルオロメチルフェノキシ)フェニル)へキサフルオロプロパン(以下、「OFMという。)を仕込み、1343gのγープチロラクトンを加え60℃で1時間撹拌し、テトラカルボン酸無水物のオリゴマー溶液を調製した。同様に358.83gのABL(1.12mol)、8.11g(0.0346mol)の1,3ービ

γープチロラクトンを加え室温で撹拌溶解し、ジアミン 成分溶液を調製した。

【0037】精密定量ポンプの設定流量、設定時間と給液量の関係を明らかにし定量性を確認した後、調製したテトラカルボン酸のオリゴマー溶液およびジアミン成分溶液の各成分について、それぞれ20ml/minの流量で3. 13分に設定し、テトラカルボン酸とジアミン成分のほぼ等モル量を150mlポリエチレン製ボトルに計量注入し密栓した。テトラカルボン酸のオリゴマー溶液およびジアミン成分溶液の計量注入量は、それぞれ82. 355g(43.854mmol)および38.180g(43.783mmol)および38.180g(43.783mmol)および38.180g(43.783mmol)および38.180g(43.783mmol)および38.180g(43.783mmol)および38.180g(43.783mmol)および38.180g(43.783mmol)および38.180g(43.783mmol)および38.180g(43.783mmol)および38.180g(43.783mmol)および38.180g(43.783mmol)および38.180g(43.783mmol)および38.180g(43.783mmol)および38.180g(43.783mmol)が位込みモル比(テトラカルボン酸成分/ジアミン成分)は1.002であり、この段階では、2被は相分離しており粘度の上昇すなわち重合の進行は認められなかった。

【0038】これを引続き室温において自公転遠心式混合機(アイ・ケイ・エス社製SNB-350)により急速に混合重合させ、固形分濃度36.5wt%の透明粘稠なポリアミド酸溶液を得た。すなわち、公転軸に関して対象の位置に配置され自転軸と公転軸とが45度を1機に内傾して設けられた2個の容器ホルダーに上配を1株に内傾して設けられた2個の容器ホルダーに上配を1株に内側して設けられた2個の容器ホルダーに上転回転りを1に対した。この時の公転の回転数は約1300rpmであり、自転の回転数は約1300rpmであり、自転の回転数は約100rpmであった。約30秒の回転の後、自転の目盛りを0(自転は停止しない)とし、公転のみ同一の回転数を保持し、その40秒後に公転を停止することで、混合重合操作を行った。

【0039】得られたポリアミド酸溶液について24時間後に見掛け粘度を測定したところ62000ポイズで、泡の咬み込みがなく均質な溶液であった。

実施例2

150mlポリエチレン製ボトルに10.706gのABL (33.432mmol) を秤取し、これに102gのN, Nージメチルアセトアミドを加え溶解させた。これに、さらに7.294 gのPMDA (33.440mmol) を仕込みそのまま密栓した。

【0040】これを引続き実施例1と同一の条件で、自公転速心式混合機により急速に混合重合させ、固形分譲度15wt%の透明粘稠なポリアミド酸溶液を得た。得られたポリアミド酸溶液について24時間後に見掛け粘度を測定したところ2700ポイズで、泡の咬み込みがなく均質な溶液であった。

【0041】 実施例3

温度計、撹拌装置、還流コンデンサー、窒素導入管を具えたガラス製4ツロセパラブルフラスコに10.396g(32.464mmol)のABL、19.104g(64.032mmol)のビフェニルカルボン酸二無

(6)

特開平7-149896

温で30分間撹拌し、テトラカルボン酸無水物のオリゴ マー溶液を調製した。一方、6.501g(32.46 4mmol)のオキシジアニリンに38gのNーメチル ピロリドンを加え室温で撹拌溶解し、ジアミン成分溶液 を調製した。

【0042】テトラカルボン酸無水物のオリゴマー溶液 97. 750g (16. 234mmol) とジアミン成 分容液22.250g (16.232mmol)を15 0mlポリエチレン製ポトルに秤取し密栓した。この段 階では、2液は相分離しており粘度の上昇すなわち重合 の進行は認められなかった。

【0043】これを引続き室温において自公転遠心式混 合機 (アイ・ケイ・エス社製SNB-350) により急 速に混合重合させ、固形分濃度15.0wt%の透明粘 稠なポリアミド酸溶液を得た。すなわち、公転軸に関し て対象の位置に配置され自転軸と公転軸とが45度をな す様に内傾して設けられた2個の容器ホルダーに上記し たポリエチレン製ボトルとダミーを固定し、公転回転数 目盛りを9、自転回転目盛りを3に設定して、回転を開 始した。この時の公転の回転数は約1300gpmであ 20 り、自転の回転数は約100 r p mであった。約30秒 の回転の後、自転の目盛りをひとし(自転は停止しな い)、公転のみ同一の回転数を保持し、その40秒後に 公転を停止することで、混合重合操作を行った。

【0044】得られたポリアミド酸溶液について24時 間後に見掛け粘度を測定したところ2000ポイズで、 他の咬み込みがなく均質な溶液であった。

比較例1

実施例1で調整したテトラカルボン酸のオリゴマー溶液 とジアミン溶液を用いて、同一のポンプ流量条件で、テ 30 トラカルボン酸とジアミン成分のほぼ等モル量を150 mlポリエチレン製ボトルに計量注入し密栓した。

【0045】テトラカルボン酸のオリゴマー溶液および ジアミン成分溶液の計量注入量は、それぞれ82.51 2g (43. 937mmol) および38. 178g (43.780mmol) で仕込みモル比(テトラカル ボン酸成分/ジアミン成分)は1.004であり、この 段階では、2液は相分離しており粘度の上昇すなわち重 合は進行は認められなかった。

を備えた攪拌機を用いて攪拌を開始したところ、粘度が 急激に上昇し攪拌できなくなった。この後、この容器を* * 放置しておいても均一な溶液とはならなかった。 【0047】比較例2

実施例 1 で調整したテトラカルポン酸のオリゴマー溶液 とジアミン溶液を用いて、同一のポンプ流量条件で、テ トラカルボン酸とジアミン成分のほぼ等モル量を150 mlポリエチレン製ポトルに計量注入し密栓した。

【0048】テトラカルボン酸のオリゴマ一溶液および ジアミン成分溶液の計量注入量は、それぞれ82.31 5g (43.833mmol) および38.177g (43.779mmol) で仕込みモル比(テトラカル 10 ボン酸成分/ジアミン成分)は1.001であり、この 段階では、2液は相分離しており粘度の上昇すなわち重 合は進行は認められなかった。

【0049】これを引続き室温において実施例1で用い た自公転遠心式混合機により処理した。ただし、公転を 200 r pmに減らし、自転のみを約100 r pmで3 0 秒間とした。この場合、攪拌は充分に行われポリアミ ド酸溶液は得られたが泡の発生が目視で認められた。

【0050】比較例3

実施例1で調整したテトラカルボン酸のオリゴマー溶液 とジアミン溶液を用いて、同一のポンプ流量条件で、テ トラカルボン酸とジアミン成分のほぼ等モル量を150 mlポリエチレン製ポトルに計量注入し密栓した。

【0051】テトラカルボン酸のオリゴマー溶液および ジアミン成分溶液の計量注入量は、それぞれ82.59 5g (43. 982mmol) および38. 186g (43, 790mmol) で仕込みモル比(テトラカル ボン酸成分/ジアミン成分》は1.004であり、この 段階では、2液は相分離しており粘度の上昇すなわち重 合は進行は認められなかった。

【0052】これを引続き室温において遠心機(国産遠 心機H103N) により、公転のみを約3000 r p m で70秒間行った。この場合、混合は行われず内容物は 2層のままであった。

[0053]

【発明の効果】テトラカルボン酸成分とジアミン成分を 混合・重合させて、高粘度のポリアミド酸溶液を製造す る場合に、本発明の方法においては自転と公転を同時に 行うことにより混合と反応を短時間のうちに行うことが 【0046】ついで、この容器にテフロン製の攪拌羽根 40 でき、均一なしかも泡の噛み込みのないポリアミド酸溶 液を製造することができるという効果を奏する。

フロントページの続き

(72) 発明者 長谷川 政治

埼玉県川越市今福中台2805番地 セントラ

(72) 発明者 丸田 順道

埼玉県川越市今福中台2805番地 セントラ